Process for obtaining ()-puupehenone from bicyclic terpenoids

Patent Number:

ES2127690

Publication date:

1999-04-16

Inventor(s):

FERNANDEZ BARRERO ALEJANDRO (ES); ALVAREZ-MANZANEDA ROLDAN

ENRIQ (ES); CHAHBOUN RACHID (MA)

Applicant(s):

UNIV GRANADA (ES)

Requested

Patent:

ES2127690

Application

Number:

ES19960001891 19960802

Priority Number

(s):

ES19960001891 19960802

IPC

Classification:

C07D311/92

EC Classification:

Equivalents:

Abstract

Process for obtaining (+)-puupehenone from bicyclic terpenoids. This invention comprises individual processes for the synthesis of 4 a S, 6 a R, 12 a R, 12 b R) 1, 2, 3, 4, 4a, 5, 6, 6a, 12a, 12b-decahydro-10-hydroxy-4,4,6a, 12b- tetramethyl-9H-benzo[a]xanthen-9-one, better known as (+)- puupehenone, a substance with antibacterial, antifungal and cholesteryl ether transfer protein inhibiting properties from (-) esclareol and (-)drimenol as terpene precursors, and protocatechoic aldehyde as an aromatic precursor. In both processes the key factor is the preparation of the 1,2-di-0-benzyl-4-bromo-5-0-tert-butyl dimethyl silyl benzene triol as the aromatic precursor. Condensation of the organolytic derived from this with 8 α-acetoxy-11-drimanal in the first process and with drimanal in the second process makes it possible to built the carbon skeleton of puupehenone. Stereoselective cyclisation is performed until the pyran system is obtained by an

alkoxyselenylation process.



Data supplied from the esp@cenet database - I2

BEST AVAILABLE COPY



OFICINA ESPAÑOLA DE PATENTES Y MARCAS

ESPAÑA



Número de publicación: 2 127 690

② Número de solicitud: 009601891

(1) Int. CI.4: CO7D 311/92

12

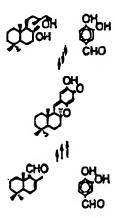
PATENTE DE INVENCION

B1

- 22 Fecha de presentación: 02.08.1996
- 43) Fecha de publicación de la solicitud: 16.04.1999

Fecha de concesión: 03.11.1999

- (6) Fecha de anuncio de la concesión: 01.01.2000
- (S) Fecha de publicación del falleto de patente: 01.01.2000
- (3) Titular/es: Universidad de Granada C/ Cuesta del Hospicio, s/n Granada, ES
- (12) Inventor/es: Fernándoz Barrero. Alejandro; Alvarez-Manzaneda Roldan, Enrique J. y Chahboun, Rachid
- (4) Agente: No consta
- 😉 Titulo: Procedimientos de obtención de (+)-puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos.
- Resumen:
 Procedimientos de obtención de (+)-puupehenona
 procedimientos de obtención de (+)-puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos. La presente invención consiste en sendos procedimientos de sintesis de (4 a S. 6 a R. 12 a R. 12 b R) 1.2.3.4.4a.5.6.6a.12a.12b-decahidro - 10 - hidroxi - 4.4.6a.12b - tetrametil - 9H - benzo[a]xanten - 9 ona, más conocido como (+)-puupchenona, sustancia con propiedades antibacterianas, antifúngicas e inhibidor de la proteína de transferencia del colesteril éster, a partir de (-)-esclareol y de (-)-drimenol, como precursores terpénicos, y aldehido protucatecuico como precursor aromático. En ambos procedimientos es clave la preparación de 1,2-Di-D- bencil - 4- broma - 5 - 0 - tert - butildimetilsilibencenotriol como sintón aromático. La condensación del organolítico derivado de éste con 8a - Acetoxi - 11 - drimenal en el primer procedimiento, y con drimenal, en el segundo, permite construir el esqueleto carbonado de puupehenona. Se logra la ciclación estereoselectiva hasta el sistema piránico mediante un proceso de alcoxiscienilación. ona, más conocido como (+)-puupchenona, sus-



DESCRIPCION

Procedimientos de obtención de (+)-puupelicnona a partir de terpenoides bicíclicos.

Objeto de la invención

La presente invención consiste en sendos procedimientos de síntesis de (4a5,6aR,12aR,12bR) 1,2,3,4,4a,5,6,8a,12a,12b - decahidro - 10 - hidroxi - 4,4,6a,12b - tetrametil - 9H - benzo[a]xanten - 9 - ona (1), más conocido como (+) - puupehenona, a partir de (-) - esclareol (2) y de (-) - drimenol (3), como precursores terpénicos, y aldehido protocatecuico (5) como precursor aromático.

Durance los procedimientos planteados se sincetizan también los siguientes productos intermedios:

- 7-Drimen-11-21 (4)
- 15 3,4 Dibenciloxibenzaldehido (6)
 - 1,2-Di-O-bencil-4-O-formilbencenotriol (7)
- 3,4-Dibenciloxifenol (8)
 - 1,2-Di-O-bencil-4-O-tert-butildimetilsililbencenotrioi (9)
 - 1,2-Di-O-bencil-4-bromo-5-O-tert-butildimetilsililbencenotrial (10)
- 25 ča-Acetoxi-11-drimanal (11)
 - (15,2R,4a5,8a5) 2-{(Decahidro-2-bidroxi-2,5,5,8a-tetrametil-1-naftalenil)scetiloximetil]-4,5-di-O-bencil-1-O-terrbutildimetilsilil-1,4,5-bencenotriol (12)
- 30 (15,455,3=5) 2 [1,4,45,5,6,7.8,8s Octabido 2,5.5,8s retrametil 1 naftalenil) acetilorimetil] 4,5 di O bencil 1 O tert butildimetilsili 1,4,5 bencenotrial (13s)
- (15,425,825) 2 (Decahidro 5,5,82 trimetil 2 metilen 1 naftalenil)acetiloximetil 4,5 di 0 bencil 1 0 terbutildimet4Lisili 1,4,5 bencenotriol (13b)
 - (18,4a5,8a5) 6-[(1,4,4a,5,6,7,8,8a-Octahidro-2,5,5,8a-tetrameti]-1-naftalenil)metilen] -3,4-dibenciloxi-2,4-ciclobexacienoua (14a)
- (1S.4xS,3aS) 6 [(Decahidro S,5,8a trimetil 2 metilen 1 naftalenil)metilen; 3,4 dibenciloxi 2,4 ciclobexadienono (14b)
 - (15.485,8aS) 2 [(1.4.4a,5,6.7.8.8a octahidro 2.5.5.8a tetrametil 1 noftalenil)mexil] 4.5 di O bencil 1.4.5 bencanotriol (15a)
- 45 (12,465,82S) 2 [(Decahidro 5,5,82 trimetii 2 metilen 1 naftalenii)metil | -4,5 di O beneil 1,4,5 bencenotriol (15b)
- (425,6R,6aR,12aR,12bS) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b Decabidro 6 Ienikelenil 4,4,6a,12b tetrametil 9H benzojajxanteno (16)
 - (4aS,6aR,12aR,12bS) 1,2,3,4,4a,5,6.6a,12a,12b-Decahidro-4,4,6a,12b-tetrametil-2H-benzo[a] xanten-9,10-diol (18)
- (4aS,6aR,12aR,12bS) 1,2,3,4,4z,5,6,6a,12z,12b Decahidro 6a fenfiscienii 4,4,12b trimetii 9H benzo(a)xunteno (19)

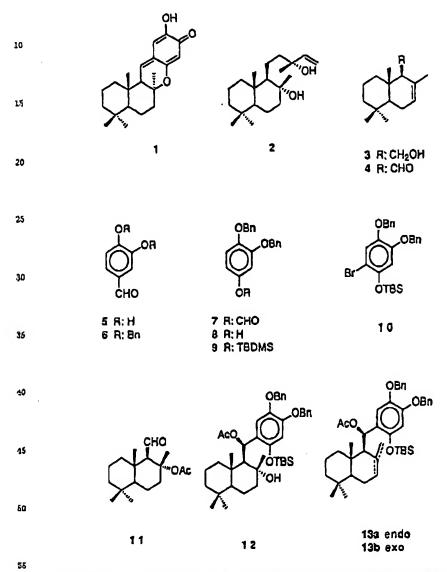
Antecedentes

Puupehenona (1) es el producto principal de una serie de metabolitos de origen marino, derivados biogenéticamente del acoplamiento de una unidad de sexquiterpeno drimánico y de un fragmento fenólico de la ruta del sikimato.

P.04

ES 2 127 690 B1

Se han sislado pequeñas cantidades de puupehenona (1) de diversas especies de esponjas del orden Dyctioceratida (B.N. Navi, Tesis Doctoral, Universidad de Hawsi en Manoa, Honolulu, Hawsi, 1976; P.Amade, L. Chevelot, H.P. Perzanowsky y P.J. Scheuer, 1983, Helv. Chim. Acta 66, 1672 y del orden Verongida [M.T. Hamann y P.J. Scheuer, 1991, Tetrahedron Lett. 32, 5671; M.T. Hamann y P.J. Scheuer, 1993, J.Org. Chem., 56, 6565].



Pumpehenona (1) presenta gram interés por el amplio rango de actividades biológicas que exhibe. Se innestra activa frente a hacterias gram-positivas y frente a hongos [B.N. Nevi, H.P. Perzanowski, R.A. Ross, T.R. Erdman y P.J. Scheuer, 1979, Pure Appl. Chem. 51, 1893]. Así mismo inhibe la proteina de transferencia del colesteril ester (CETP), lo que la convierte en un posible agente en la terzpia contra la arteriosclerosis [S.J. Coval, M.A. Conover, R. Mierzwa, A. King, M.S. Puar, D.W. Phife, J.K. Pai, R.E. Burrier, H.S.Anh. G.C. Boykow, M. Patel y S.A. Pomponi, 1995, Bioarg. Med. Ohem. Lett., 5, 605].

Hasta la fecha sólo se ha descrito una síntesia de (±)- puupehenona [G.L. Trammel, 1978, Tetrohedron Lett. 15, 1525]. Mediante alquilación de la est de litio de sesamol con hormuto de farnesilo se obtiene ei fenol 20, cuyo acetato se cida mediante trifluoruro de horo-eterato, rindiendo, tras saponificar, el derivodo 21. El trotamiento de éste con ácido β-noftalensulfónico en cloruro de medileno proporciona la mezcla de isómeros 22 y 23. La ruptura de la agrupación medilendioxi de 22 se realiza mediante tratamiento con pentacloruro de fósforo y posterior hidrólisis, obteniéndose el catecol 18, que se oxida finalmente hasta (±)-puupehenona.

60 Explicación de la invención

La presente invención expone dos procedimientos de síntesis de (+)-puupehenona (1), en los que se

utiliza el mismo precursor eromático, aldehido protocatecuico (5). En uno de ellos se parte de (-)-esclareol (2) y en el otro se utiliza (-)-drimenol (3) como producto de partida.

Los procedimientos que aquí se exponen presentan considerables ventajas con respecto al único descrito en la literatura. Por un lado, el sintón aromático 10 que se utiliza en este invención presenta grupos protectores de los hidroxilos fenólicos, beneilo y tert-butildimetilsillo, que se pueden eliminar bajo condiciones muy suaves en el momento preciso de la secuencia sintética, en comparación con la agrupación metilendició del sesamol. Por otra parte, la cidación mediada con derivados de selenio transcurte con completa estereoselectividad, a diferencial de la cidación electrofilica inducida con ácidos de Lewis.

Común a ambos procedimientos es la preparación del derivado bromado 10, que se realiza a partir de aldehido protocatecuico (5) mediante una secuencia de cinco etapas. En la primera de ellas se efectúa la bencilación de los grupos hidroxilo, a continuación el grupo formilo se transforma en ester formisto uncdiante oxidación de Baeyer-Villiger. La saponificación del ester proporciona el hidroxilo fencilico, que a continuación se protege como terr-butildimetilsililéter. El triéter resultante se broma proporcionando 10.

El primer procedimiento implica la adición del organolítico derivado de 10 sobre acetoxialdehido 11, obtenido a partir de (-)-esclareol (2) mediante una secuencia de tres etapas [A.F. Barrero, E.A. Manzaneda, J. Altarejos, S.Salido, J.M. Ramos, M.S.J. Simmonds y W.M. Blaney, 1995, Tetrahedron, 51, 7435]. La deshidratución del alcohol 12 resultante proporciona la mezcla de alquenos 13a-b, que se transforma en la mezcla de dienonas 14a-b mediante tratemiento con fluoruro de tetrabutilamonio. La reducción de esta mezcla conduce a los fenoles 15a-b, cuya ciclación inducida con N-fenilselenoftalimida rinde los selenilderivados 16 y 19, que se reducen con niquel Raney hasta puupehenol (18) La axidación de éste proporciona (+)-puupehenona (1).

(-)-Drimenol (3), producto de partida utilizado en el segundo procedimiento, se encuentra como componente en la corteza de Drimlys winteri Forst [H.H. Appel, C.J.W. Brooks y K.H. Overton, 1959, J. Chem. Soc., 3322]. Mediante oxidecián de 3 se obtiene drimenal (4), que se condensa con el organolítico derivado de 10, proporcionando un alcohol que no llega a aislante y que mediante acetilación conduce al alqueno 13a, que se convierte en (+)-puupehenona (1) siguiendo la secuencia descrita para el procedimiento primero.

Descripción de la invención

La preparación del sintón 10 a partir de aldahido protocatecuico 5 es común a ambos procedimientos. El tratamiento de 5 con bromuro de bencilo y carbonato potásico en nectona a reflujo proporciona el di-O-bencilderivado 6 con un rendimiento del 92%. El espectro de RMN-1H de esta sustancia presenta dos señales singletes a δ 5.20 y 5.24, debidas a los grupos metilénicos bencilicos. 6 se transforma en el éster 7 (95%) cuando se trata con ácido m-cloroperbenzoico en cloruro de matileno. La existencia de la agrupación formiato en 7 se pone de manifiesto por la presencia en su espectro de RMN-1H de un singlete a δ 5.25. La saponificación de 7 con hidróxido sódico 6N en metanol conduce al fenol 8 con un rendimiento del 96%. El espectro de IR de 8 muestra una banda a 3320 cm⁻¹, característica de hidroxilo fenólico. La protección del grupo hidroxilo se efectúa con cloruro de tert-butildimetilsililo e imidazol en disolución de dimeniformamida, obteniéndose 9 (92%). La existencia de la agrupación tert-butildimetilsililo en 9 se deduce de la presencia en el espectro de RMN-1H de dos singletes a δ 0.91 y 0.07, con intensidades relativas 9:6. El tratamiento de 9 con N-bromosuccinimida en tetracloruro de carbono proporciona el bromoderivado 10 con un rendimiento del 97%. En el espectro de RMN-1H de 10 sa observan dos singletes a δ 7.08 y 6.44, característicos del anillo benefuico tetrasustituído.

En el primer procedimiento se utiliza como terpencide de partida (-)-exclareol (2). La transformación de 2 en el acetoxialdehido 11, mediante una secuencia de tres etapas con un rendimiento global del 82%, ha sido previumente descrita. El tratamiento del bromoderivado 10 con tert-butil litio en dietil éter a -78°C y la posterior adición del acetoxialdehido 11 conduce a la formación del acetoxialdeholo 12 con un rendimiento del 58%. Su formación supone la condensación y posterior migración del grupo acetico desde el hidroxilo en C-8 hasta el que se encuentra en posición benefica. El espectro de RMN-1H de esta sustancia muestra como más característico un doblete a § 6.26, atribuible al proxón benefico geminal al grupo acetoxilo.

60 Se ensayaren diferentes métodos para encontrar las condiciones óptimas de dechidratación del acatoxialcohol 17, en los que se emplean como agentes cloruro de mesilo, exicloruro de fósforo o cloruro de tionilo. Los mejores resultados se alcanzan cuando se utiliza cloruro de tionilo en piridina durante una

hora a temperatura ambiente. En estas condiciones 12 se transforma en una mezcla constituída por los alquenos regioisómeros 13a (endo) y 13b (exo), en una proporción relativa 2:1 (94%). El espectro de RMN-1H de esta presenta como más característico ændos dobletes a 6 6.26 (J= 2.1 Hz) y 6.20 (6.7 Hz), de los protones beneficos geminales a grupo acatoxilo, así como un singlete ancho a 6 5.52, del protono elefínico de 13a, y dos singletes a 6 4.60 y 4.25 de los protones del doble enlace exacíclico de 13b. El tratamiento de 13a-b con fluoruro de tetrabutilamonio permite la eliminación del grupo tert-butildimetilsillo y la simultánea eliminación de ácido acético, proporcionando las dienonas 14a-b (71%), que muestran en su espectro de IR la presencia del grupo carbonilo cetónico a 1647 cm⁻¹. El espectro de RMN-1H nuestra la presencia de un doblete a 6 7.05, un singlete a 6.17 y otro a 5.84, característicos de los protones de cuenciones de sistema conjugado. La reducción con borohidruro sódico de 14a-b conduce a la formación de los correspondientes fenoles 15a-b (91%), que presentan en su espectro de IR la banda de grupo hidroxilo a 3383 cm⁻¹.

Se han ensayado diferentes procedimientos de ciclación sobre 15a-b. La ciclación electrofilica mediante divertos agentes ácidos, próticos y de Levis, muestra una baja estereoselectividad, obteniéndose mezclas de los correspondientes epímeros en C-6 17 y 24, en las que el último resulta mayoritatio. Se logra una completo extereoselectividad bacía el epimero deseado mediante ciclación inducida con derivados de selenio. Así, el tratamiento de 15a-b con N-fenilselenoftalimida, en presencia de cloruro estánnico, a -78°C rinde una mezcla de los selenilderivados 16 (76%) y 19 (15%). Es característico en el espectro de RMN-1H de estas sustancias la señal originada por los dos protones del metileno benefico, consistente en un doble doblete (J= 17.5 y 7.5 Hz) a 6 2.77 y un doblete (J= 17.5 Hz) a 6 2.60. Los protones geminales a selenio aparecen como un multiplete a 6 2.23 para el compuesto 16 y como dos dobletes (J= 12.3 Ha) a 6 3.03 y 3.11, en el caso del compuesto 19. Mediante tratamiento de la mezcla de 16 y 19 con níquel Raney en cetrabidrofurano a temperatura ambiente se logra retirar simultaneamente las agrupaciones fenilselenio y bencilo, obteniándose prupehenol (18) con un 75%. El espectro de IR de esta sustancia muestra la banda característica de hidroxilo fenólico a 3386 cm⁻¹. Finalmente, se obtiene (+)-puupehenona (1) con un rendimiento del 38%, mediante tratamiento con oxígeno de una disolución de 18 en hidroxido potácico metanólico 2N.

En el segundo procedimiento se utiliza como terpenoide de partida (-)-drimenol (3). Mediante reacción con clorocromato de piridiuio en cloruro de metileno se obtiene el aldehido 4 con un 70% de rendimiento. El espectro de RMN-l'H muestra un doblete a 6 9.70, atribuible al protón aldehídico. Mediante tratamiento del bromoderivado 10 con tert-butil litio en dietil éter a -78°C y posterior adición de 4 se obtiene un crudo, que se acetila con anhidrido acético y piridina, proporcionando 13a con un rendimiento total del 70%. La transformación de 13a en (+)-puupebenona (1) se efectúa siguiendo la secuencia previamento descrita en el primer procedimiento.

Manera de realizar la invención

4D 3.4-Dibenciloxibenzaldehido (6).

A una disolución de aldehido protocatecuico (5) (6.9 g, 50 mmoles) en acetona (150 ml) se adicionan 14.5 g de carbonato potásico. Después de agitar durante 15 minutos, se procede a la adición de 17.2 g (101 mmoles) de bromuro de bencilo y se caliente a reflujo durante 15 h sin cesar la agitación. Al crudo obtenido tras evaporar al disolvente se le añaden 150 ml de éter etílico y se lava con H2O (3 X 100 ml). La fase orgánica se seca sobre Na2SO4 anhidro y se filma, proporcionando, tras evaporar a vacio, 14.6 g (92 %0 de 6:

IR: 3026, 2934, 2856, 2919, 1676, 1595, 1580, 1508, 1433, 1245, 1135, 1080, 1023 cm^{-1} .

RMN 1H (CDCl₃, 300 MHz) : δ 9.81 (1H, s), 7.01 (1H, d, J= 8.3 Hz), 7.39 (12H, m), 5.24 (2H, s). 5.20 (2H, s).

1,2-Di-O-beneil-L-O-formilbencenotrial (7).

Sobre una disolución de 6 (2.0 g, 6.3 mmoles) en cloruro de metileno (75 ml) se añadon 1.2 g (6.9 mmoles) de ácido m-cloroperbenzoico y se mantiene agitando durante 12 h a temperatura ambiente. Transcurrido este tiempo, se diluye con éter etilico (150 ml) y se lava sucesivamente con disolución saturada de carbonato sódico (3 X 50 ml) y salmuera (3 X 50 ml). La fase orgánica se seca sobre Ne₂SO₄ anhidro, se filtra y se evapora a vacío, proporcionando 1.98 g (95 %) de 7:

P.F.: 49°C (terr-butil metil éter)

IR: 3063, 3032, 1759, 1736, 1602, 1500, 1452, 1264, 1161, 1013 cm⁻¹.

RMN 1H (CDCl₃, 300 MHz): 6 8.25 (s, 1H), 7.38 (m, 10H), 6.92 (d, J= 8.7 Hz, 1H), 6.75 (d, J= 2.6 Hz, 5 1H), 6.67 (dd, J= 8.7 y 2.6 Hz, 1H).

3,4-Dibencilozifenol (8).

A una disolución de 7 (2.0 g, 6 mmoles) en metanol (15 ml) se adicionan 2 ml de NaOH 6N. Después 10 de agitar la mescla durante 5 minutos a temperatura ambiente, se diluye con éter etilico (150 ml) y se lava con salmuera (3 X 50 ml). La fase orgánica se seca sobre Na2SO4 anhisto y se filtra, rindiendo, tras evaporar a vacto, 1.75 g (96 %) de 5:

P.F.: 110°C (terr-butil metil eter)

IR: 3320, 1607, 1505, 1452, 1378, 1311, 1283, 915 cm⁻¹.

RMN 1H (CDCl₃, 300 MHe): 8 7.38-7.30 (m, 10H), 6.7 (d, J= 8.0 Hz, 1H), 6.4 (d, J= 2.9 Hz, 1H), 6.23 (dd, J = 8.0 y 2.9 Hz), 5.44 (s. 1H), 4.99 (s. 2H).

1,2-Di-O-bencil-4-O-tert-butildimetileilibencenotriol (9).

Sobre una disolución de 8 (1.5 g, 4.9 mmoles) en dimetilformamida antidra (50 ml) se uñaden 370 mg (5.5 minoles) de imidazol. Después de agitar durante 20 minutos, se adicionan 755 mg (5 mmoles) 25 de cloruro de tert-butildimetilalillo y se prosigue la agitación durante 15 h a temperatura ambiente. La mercia de resoción se fraccions entre éter etilico (150 ml) y salmuero (50 ml), y la fase orgánico se lava con HCl 2N (3 X 40 ml) y con salmuera hasta pH neutro. Se seca sobre Na₂SO₄ anhidro, se filtra y se evapora a vacío, rindiendo un crudo que proporciona 1.9 g (92%) de 9:

30 IR: 3033, 2954, 2930, 2857, 1591, 1500, 1455, 1378, 1283, 986 cm⁻¹.

RMN 1H (CDCl₃, 200 MHz): δ 7.40-7.24 (m, 10H), δ .76 (d, J=8.6 Hz, 1H), δ .42 (d, J=2.7 Hz, 1H), 6.30 (dd, J= 3.6 y 2.6 H2, 1H), 5.04 (a, 2H), 0.91 (a, 9H).

35. 1,2-Di-O-bencil-4-bromo-5-O-tert-butildimetilsililbencenotrial (10).

590 mg (5.0 mmoles) de N-bromosuccinimida y 1.0 g de gel de silice fina (Merck 60, tamaño < 0.063 mm, 230 mallas ASTM) se adicionan sobre una disolución de 9 (2.0 g, 4.76 mmoles) en CCl4 anhidro (45 mi). Después de agitar a temperatura ambiente durante 15 minutos, se filtra la suspensión resultante, lavando en el filtro con hexano (50 ml). El filtrado se evapora a vacio, proporcionando 2.3 g (97%) de 10:

IR: 3031, 1495, 1460, 1384, 1254, 1204, 993 cm⁻¹.

45 RMN 1H (CDCl₃, 300 MHz): δ 7.35 (m, 10H), 7.06 (a, 1H), 5.09 (s, 2H), 5.03 (s, 2H), 0.98 (S, 9H), 0.09

(15. 2R, 4oS, 8oS) 2 - ((Decohidro - 2 - hidrozi - 2,5,5,8o - tetrometil - 1 - noftalenil)ocetilozimetil) -4,5 - di - O - beneil - 1 - O - tertbutildimetiloilil - 1,4,5 - beneenotriol (12).

Sobre una disolución de 10 (1.5 g, 3 mmoles) en éter etilico (40 ml) enfriada a -78°C se adiciona, bajo una corriente de argón y con agitación constante, 1.7 ml de disolución 1.7 M de terr-butil litio en pentano. Después de agitar durante 50 minutos a -78°C, se anade una disolución de 11 (0.6 g. 2.14 mmoles) en éter ciflico (20 ml). Transcurridos 45 minutos de agitación a -78°C, se añade H2O (20 ml) y se extrae co éter enlico (2 X 50 ml). La fase orgánica se lava con salmuera (2 X 50 ml) y se seca sobre Na2SO4 anhidro. Tras filtrar, se evapora el disolvente a vaclo obtenigadose 1.3 g (88%) de 12:

112: 3510, 3064, 1736, 1607, 1500, 1460, 1236, 1083, 1018 cm⁻¹.

60 RMN 1H (CDCl₃, 400 MH2): 6 7.35 (m, 10H), 6.91 (s, 1H), 6.29 (s, 1H), 6.26 (d, J= 5.1 Hz, 1H), 5.17 (d, J= 13.1 Hz, 1H), 5.14 (d, J= 12.9 Hz, 1H), 5.11 (d, J= 13.1 Hz, 1H), 5.07 (d, J= 12.9 Hz, 1H), 2.50 (s, 1H), 1.85 (s, 3H), 1.02 (s, 3H0, 0.98 (s, 9H, 0.88 (s, 3H), 0.82 (s, 3H), 0.27 (s, 3H), 0.06 (s, 3H).

(18, 4a8, 8a8) 2 - [1.4.4a,5,8,7,8,8a - Octahidro - 2,5,5,8a - tetrametil - 1 - naftolenil)acetiloximetilj - 4,5 - di - O - bencil - 1 - O - tert - butildimetilsilj - 1,4,5 - bencenotriol (19a) y (18,4a8,8a8) 2 - [(Decahidro - 5,5,8a - trimetil - 2 - metilen - 1 - naftalenil)acetiloximetilj - 4,5 - di - O - bencil - 1 - O - tert butildimetilsili - 1,4,5 - bencenotriol (19b).

1 ml de cloruro de tionilo se adiciona, hajo atmósfera de argón, sobre una disolución de 12 (0.5 g, 0.71 minoles) en piridina recién destilada (15 ml). Después de agitar a temperatura ambiente durante 1 hora y media, la mezcla de reacción se vierte sobre hielo (50 g), y se extrae con éter (3 X 50 ml), con HCl 2N (3 X 50 ml) y con salmuera (3 X 50 ml). La fase orgánica se seca sobre Ne₂SO₄ anhidro, se filtra y se evapora a vacío, proporcionardo 0.45 g (94 %) de 13a-b:

IR (disolución de CHCl₃): 3064, 3029, 2929, 2859, 1946, 1736, 1645, 1609, 1586, 1500, 1455, 1234, 1122, 1080, 1015, 910, 840 cm⁻¹.

- RMN 1H (CDCl₃, 400 MHz); & 7.50-7.25 (m. 20H), 6.85 (s, 1H), 6.75 (s, 1H), 6.27 (d, J= 2.0 Hz, 1H), 6.26 (s, 1H), 6.20 (d, J= 6.7 Hz, 1H), 5.52 (m. 1H), 5.20-5.00 (m, 4H), 4.60 (s, 1H), 4.28 (s, 1H), 2.64 (s, 1H), 2.48 (m, 1H), 1.96 (s, 3H), 1.92 (s, 3H), 1.67 (s, 3H), 0.96 (s, 9H), 0.94 (s, 3H), 0.93 (s, 9H), 0.84 (s, 3H), 0.80 (s, 3H), 0.72 (s, 3H), 0.13 (s, 3H), 0.12 (s, 3H), 0.03 (s, 3H), 0.07 (s, 3H).
- (15,425,825) 6 [(1,4,42,5,6,7,8,82 Octahidro 2,5,5,82 tetrametil 1 nastalenil)metilen] 3,4 dibencilozi - 2,4 - ciclohezadienona (143) y (15,425,825) 6 - [(Decahidm - 5,5,82 - trimetil - 2 - metilen -1 - nastalonil)metilen] - 3,4 - dibencilozi - 2,4 - ciclohezadienona (146).
- Sobre uma disolución de 13a-b (0.2 g. 0.29 mmoles) en tetrahidrofurano (10 ml) se adicionan 0.11 g (1.2 equivalentes) de fluoruro de tetrabutilamonio. Tras 20 minutos de permanecer la mezcla a temperatura ambiente, se diluye con H₂O (10 ml) y se extrae con éter etilico (3 X 50 ml). La fase orgánica se lava con H₂O (3 X 30 ml), se seca sobre Na₂SO₄ anhidro y se filtra. Mediante evaporación a vacío del disolvente se obtiene un crudo que, tras cromatografía de gel de sílice en columna, rinde 0.12 g (81%) de 14a-b:
- JR: 3065, 2925, 1647, 1613, 1431, 1360, 894, 833 cm⁻¹.
- RMN 1H (CDCl₃, 400 MHz): \$ 7.41 (m, 20H), 7.22 (d, J= 12.4 Hz, 1H), 7.05 (d, J= 12.2 Hz, 1H), 6.17 (s, 1H), 6.01 (s, 1H), 5.84 (s, 1H), 5.82 (e, 1H), 5.57 (m, 1H), 5.15 (d, J= 12.6 Hz, 1H), 5.07 (s, 2H), 5.02 (d, J= 12.4 Hz, 1H), 4.74 (s, 1H), 4.37 (s, 1H), 2.86 (d, J= 12.1 Hz, 1H), 2.69 (d, J= 10.8 Hz, 1H), 2.47 (dd, J= 13.5 y 2.1 Hz, 1H), 1.42 (s, 3H), 0.94 (s, 3H), 0.92 (s, 3H), 0.89 (s, 6H), 0.83 (s, 3H), 0.83 (s, 3H).
- (15, 405, 805) 2 [(1,4,40,5,6,7,8,80 octohidro 2,5,5,80 tetrometil 1 naftalenil)metil] 4,5 di 0 bencil 1,4,5 bencenotriol (15a) y (15,405,805) 2 [(Decahidro 5,5,80 trimetil 2 metilen 40 I naftalenil)metil] 4,5 di 0 bencil 1,4,5 bencenotriol (15b).

30 mg (0.8 mmoles) de NaEH4 se añaden sobre una disolución de 14z-b (0.15 g, 0.29 mmoles) en etanol (8 ml) y la mezcla se agita a temperatura ambiente durante 30 minutos. Transcurrido este tiempo, se eníria a -10°C y se añaden ...ml de HCl 2N. Se extrae con éter etilico (3 X 30 ml) y se lava con salmuera (3 X 30 ml). Los extractos orgánicos reunidos se secan sobre Na₂SO₄ anhidro, se filtra y se evaporan a vacio, proporcionando 0.14 mg (91%) de 15a-b:

lR: 3388, 3062, 3030, 1611, 1513, 1652, 1188, 1112, 1080, 912, 735 cm⁻¹.

- 50 RMN 1H (CDCl₃, 400 MH2): \$ 7.45-7.25 (m, 20H),6.74 (s,1H),6.66 (s, 1H), 6.40 (s, 1H), 6.33 (s, 1H), 5.35 (m, 1H), 5.07 (s, 2H), 5.06 (m, 2H), 5.05 (s, 2H), 4.77 (s, 1H), 4.65 (s, 1H), 4.56 (s, 1H), 2.43 (dd, J= 15.3 y 2.8 Hz, 1H), 2.39 (dd, J= 15.3 y 8.8 Hz, 1H), 1.39 (s, 3H), 0.89 (s, 6H), 0.88 (s, 3H), 0.83 (s, 3H), 0.80 (s, 3H), 0.76 (s, 3H).
- 55 Ciclación de la mezcla de (13,4a5,8a3) 7 [(1,4,4a,5,6,7,8,8a octahidro 2,5,5,8a tetrametil 1 naftalerail/metil] 4,5 di 0 beneil 1,4,5 beneemotrol (15a) y (1s,4a5,8a5) 2 [(Decahidro 5,5,8a trimetil 2 metilen 1 naftalerail/metil] 4,5 di 0 beneil 1,4,5 beneemotrol (15b) con N feilselenoftalimida: Obteneión de (4a5,6R,6aR,12aR,12b5) 1,2,3,4,4a,5,8,6a,12n,12b Decahidro 6 fenileclenil 4,4,6a,12b tetrametil 9H benzo(a)zanteno (10) y (4o5,6aR,12aR,12b5) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12aR,12b5) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12aR,12b Decahidro 6a fenileclenil 4,4,12b trimetil 9H benzo(a)zanteno (19)

Sobre una disolución de 15a-b (0.1 g, 0.196 minoles) en cloruro de metileno (10 ml), enfriada a -78°C

y bajo aunósfera de argón, se añaden 0.07 g (0.25 mmoles) de N-fenilselenoftalimida y cinco gotas de cloruto estánnico. Tras agitar durante 2 h a -78°C se adicionan 3 ml de disolución saturada de NaHCO₃. A continuación se extrae con cloruto de metileno (3 X 50 ml) y se lava con salmuera (3 X 50 ml). La fase orgánica se seca sobre Na₂SO₄ anludro, se filtra y se evapora a vacío, proporcionando 0.15 g de crudo que, mediante cromatografía de gel de sílice en columna, rinde 0.12 g (91%) de la mezcia de 16 y 19, en una proporción relativa 5:1:

IR: 3386, 2925, 1628, 1580, 1519, 1455, 1384, 1280, 1157, 1082 cm⁻¹.

- 10 RMN 1H (CDCl₃, 300 MHz): \$ 7.60-7.25 (m, 20H), 6.61 (s, 1H), 6.58 (s, 1H), 6.37 (s, 1H), 6.35 (s, 1H), 5.02 (s, 2H), 5.01 (s, 2H), 3.79 (t, J= 2.0 Hz, 1H), 3.11 (d, J= 11.5 Hz, 1H), 3.05 (d, J= 11.5 Hz, 1H), 2.77 (dd, J= 17.5 y 7.5 Hz), 2.60 (d, J= 17.5 Hz, 1H), 2.23 (m, 1H), 1.84 (m, 2H), 1.34 (s, 3H), 0.91 (s, 3H), 0.83 (s, 3H), 0.82 (s, 3H), 0.76 (s, 3H), 0.71 (s, 3H), 0.69 (s, 3H).
- 15 4,4,6a,12b-tetramelil-2H-benzo(afzanlen-9,10-diol (18).

90 mg (0.135 mmoles) de la mezcla constituida por 16 y 19 se disuelven en tetrahidrofurano (8 ml), y se le añade una suspenaión de níquel Raney en agua (0.8 g). Después de agitar durante 20 h a temperatura ambiente, la mezcla de reacción se filtra sobre 10 g de gel de silice gruesa (Merck 60, 0.063-0.200 mm, 70-220 mallas ASTM). Mediante evaporación a vacío del disolvente se separan 34 mg (75%) de 18:

IR: 3386, 1580, 1519, 1455, 1280, 1256, 1082 cm⁻¹.

RMN 1H (CDC1₂, 300 MHz): δ 6.39 (s, 1H), 6.09 (s, 1H), 2.65 (dd, J=17.5 y 8.03 Hz, 1H), 2.48 (d, J=17.5 Hz, 1H), 0.99 (s, 3H), 0.76 (s, 3H), 0.59 (s, 3H).

(+)-Purpehenona(1).

Sobre una disolución de 13 (20 mg, 0.06 mmoles) en metanol (3 ml) se añaden 0.5 ml de solución 2N de hidróxido potásico en metanol. La solución resultante se somete a burbujeo de oxígeno, dutante 1 hora a temperatura ambiente. Transcurrido este tiempo, se añaden 5 ml de HCl 2N y se extrae con éter ctílico (3 X 30 ml). Los extractos orgánicos reunidos se lavan con salmuera (2 X 30 ml), se secan sobre Ne2SO4 anhidro y se filtran, proporcionando, tras evaporación a vaclo, 16 mg (85 %) de 1:

25 IR: 3380, 1630, 1615 1472, 1380 cm⁻¹,

RMN 1H (CDCl₃, 300 MHz): & 6.70 (s, 1H), 6.62 (dd, J= 7.0 y 1.5 Hz, 1H), 6.20 (s, 1H), 5.86 (d, J= 1.5 Hz, 1H), 2.03 (d, J= 7.0 Hz, 1H), 0.92 (s, 3H), 0.85 (e, 3H), 0.83 (s, 1H).

40 Ozidación de (-)-drimenol (3) hasta (-)-drimenal (4).

Sobre una suspensión de clorocromato de piridinio (2.56 g, 11.87 mmoles) en 120 ml de cloruro de metileno se añade una disolución de 3 (1.48 g, 6.67 mmoles) en 90 ml de cloruro de metileno. Después de agitar durante 75 minutos a temperatura ambiente, la mezcla de reacción se diluye con 300 ml de éter 45 y se pasa a través de una columna de gel de sílice. Tras evaporer a vacio el disolvente, se obtienen 1.32 g de crudo, que, mediante cromatografía en columna sobre gel de sílice, rinde 1.03 g (70%) de 4:

IR: 2925, 2859, 1712, 1630, 1450, 1385, 1870, 1210, 1180, 1070 cm⁻¹.

50 RMN 1H (CDCL), 300 MHz): 6 2.69 (d, J= 5.2 Hz, 1H), 5.72 (e, 1H), 2.61 (s, 1H), 2.08-1.94 (m, 2H), 1.63 (s, 3H), 1.08 (s, 3H), 0.92 (s, 3H), 0.85 (s, 3H).

Preparación de (IS,4a5,8a5) 2 - [1,4,1a.5,6,7,6,8a - octahidro - 2,5,5,8a - tetrametil - I - naftalenil]acetiloximotil] - 1,5 - di - O - benoil - 1 - O - tort - butildimetilsilil - 1,4,5 - bencenotriol (13a) a 55 partir de (-) - drimonal (4).

Sobre una disolución de 10 (2.0 g, 4 mmoles) en éter etilico (50 ml) enfriada a -78°C se adiciona, bajo una corriente de argón y con agitación constante, 2.3 ml de disolución 1.7 M de tert-butil litio en pentano. Después de agitar durante 45 minutos a -78°C, se añade una disolución de 4 (0.62 g, 2.85 mmoles) en éter etilico (25 ml). Transcurridos 45 minutos de agitación a -78°C, se añade H₂O (25 ml) y se extras co éter etilico (2 X 50 ml). La fase orgánica se lava con salmuera (2 X 50 ml) y se seca sobre Na₂SO₄ anhidro. Tras filtrar, se evapora el disolvente a vacio obteniéndose un aceite, que se disuelve en piridina seca (5

nl), xñadiéndole a continuación 5 ml de anhidrido acético. La mezcla se deja a temperatura ambiente durante 12 horas. Transcurrido este tiempo se vierte sobre hielo picado y se extrae con éter etilico (3 X 50 ml). Las fases orgánicas reunidas se lavan sucesivamente con HCl 5 % (3 X 50 ml), disolución saturada de bicarbonato sódico (2 X 50 ml) y H₂O (3 X 50 ml). El extracto etáreo se seca sobre Na₂SO₄ anhidro, se filtra y se evapora a vacío rindiendo 2.69 g (70 %) de 13a:

IR: 3064, 3029, 2929, 2856, 1735, 1643, 1609, 1586, 1500, 1455, 1122, 1080, 1015, 840 cm⁻¹.

RMN 1H (CDCl₂, 400 MHz): § 7.50-7.25 (m. 10H), 6.85 (s, 1H), 6.31 (s, 1H), 6.26 (d, J= 2.0 Hz, 1H), 5.52 (m. 1H), 5.20-5.00 (m. 2H), 2.64 (s, 1H), 1.96 (s, 3H), 1.67 (s, 3H), 0.93 (s, 9H), 0.84 (s, 3H), 0.72 (s, 3H), 0.13 (s, 3H), 0.08 (s, 3H).

(15,4a5,8a8) 6 - [(1,4,4a,5,6,7,8,8a - Octohidro - 2,5,5,8a - tetrametil - 1 - noftalenil)metilen] - 3,4 - dibencilvzt - 2,4 - ciclohexadienona (14a).

Siguiendo el mismo procedimiento descrito para la preparación de 14a-b, se obtiene el producto 14a a partir de 13a, con un 75 % de rendimiento:

IR: 3055, 2925, 1647, 1613, 1559, 1498, 1452, 1237, 1109, 1080, 1015, 917, 831 cm⁻¹.

20 RMN 1H (CDCl₃, 400 MHz): δ 7.41 (m, 10H), 7.05 (d, J= 12.2 Hz, 1H), 6.17 (s, 1H), 5.84 (s, 1H), 5.57 (m, 1H), 5.15 (d, J= 12.6 Hz, 1H), 5.07 (s, 2H), 5.02 (d, J= 12.4 Hz, 1H), 2.86 (d, J= 12.1 Hz, 1H), 1.42 (s, 3H), 0.92 (s, 3H), 0.89 (s, 6H).

25 (IS, 4aS, 8aS) 2 - ((1,4,4a,5,8,7,8,8a - octahidro - 2,5,5,8a - tetrametil - 1 - naftalenil)metil) - 4,6 - di - O - bencil - 1,4,5 - bencenotriol (15a).

Siguiendo el mismo procedimiento descrito para la preparación 15a-b, se obtiene el producto 15a, a partir de 14a, con un 90% de rendimiento:

³⁰ IR: 3422, 3063, 3030, 1615, 1515, 1452, 1189, 1104, 815 cm⁻¹.

RMN 1H (CDCl₃, 400 MHz): \$6.74 (a, 1H), 6.33 (a, 1H), 5.35 (m, 1H), 5.07 (s, 2H), 5.05 (s, 2H), 2.43 (dd, J= 15.3 y 2.8 Hz, 1H), 2.39 (dd, J= 15.3 y 8.8 Hz, 1H), 1.39 (s, 3H), 0.89 (s, 3H), 0.83 (s, 3H).

Cicloción de (15,4a3,8a5) 2-((1,4,4a,5,6,7,8,8a-octohidro-2,5,5,8a-tetrametil-1-naftalenil)metilj-4,5-di-O-bencil-1,4,5-bencenotriol (16a) con N-fenilseleno fialimida: Obtención de (4a5,6R,6aR,12aR,12bS) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b decahidro-6-fenilselenil-4,4,6a,12b-tetrametil-9H-benzo(afzanteno (16).

Siguiendo el mísmo procedimiento descrito para la cicloción de la mezcla 15a-b, se obtiene el producto 16, a partir de 15a, con un rendimiento del 85 %:

IR: 3386, 2925, 1628, 1580, 1519, 1455, 1384, 1280, 1157, 1082 cm⁻¹.

RMN 1H (CDCl₃, 300 MHz): δ 7.60 (m, 2H), 7.40-7.25 (m, 13H), 6.61 (s, 1H), 6.35 (s, 1H), 5.02 (s, 2H), 5.01 (s, 2H), 3.79 (t, J=2.9 Hz, 1H), 2.77 (dd, J=17.5 y 7.5 Hz), 2.60 (d, J=17.5 Hz, 1H), 2.23 (m, 1H), 1.84 (m, 2H), 1.34 (s, 3H), 0.83 (s, 3H), 0.76 (s, 3H). 0.69 (s, 3H).

50 (4a9,6aR,12aR,12b5) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b-Decahidro-4,4,6a,12b-letrametil-2H-benzo(a)xonten-9,10-diol (16).

Siguiendo un procedimiento análogo al descrito para la reducción de la mezcla de 16 y 19, se obtiene el producto 15, a partir de 16, con un rendimiento del 75%.

60

REIVINDICACIONES

- 1. Procedimiento para la preparación de (+) puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos. Este consiste en la obtención de (+) puupehenona utilizanda 8a acetoxí 11-drimanal (11) o bien 5 (-) drimenol (3), como precursor terpénico, y aldehido protocatecuico (5), como precursor aromático. La primera secuencia sintética se caracteriza por la condensación de 11 y el organolítico derivado de 1,2 di O bencil 4 bromo 5 O tert butildimetilalilibencenotriol (10), deshidratación del alcohol 12, que rinde 13a b, desprotocción del grupo tert butildimetilalilio y eliminación simultánea de ácido acetico para dor 14a b, que se convierte mediante reducción en 15a b, cuya ciclación inducida por selenio lieva a una mezcla de 16 y 19, que experimenta hidrogenolisis de los grupos bencilo y fenilaciono, proportionando 18, cuya oxidación rinde (+) puupehenona (1). La segunda ruta sintética se caracteriza por la condensación de drimenal (4), obrenido mediante oxidación de (-) drimenol (3), con el organolítico derivado de 1,2 di O bencil 4 bromo 5 O tert butildimetilalibei cenotriol (10) y posterior acetilación para dar 13a, que se convierte en (+) puupehenona (1), como se ha indicado con auterionidad (Esquema 1).
- Procedimiento para la preparación de (+) puupehenona a partir de terpenoides biaccicos, según la reivindicación 1, caracterizado por el tratamiento de 1,2 Di O bencil 4 bromo 5 O tert butildimetilsilibencenotriol (10) con tert butil litio y posterior adición de 8a acetoxi 11 drimanal (11) para originar (15,2R,6aS,8aS) 2 [(decahidro 2 hidroxi 2,5,5,8a tetrametil 1 naftale-nil)acetiloximetil] 4,5 di O bencil 1 O tertbutildimetilsilii 1,4,5 bencenotriol (12) con un 38 % de rendimiento.
- 3. Procedimiento para la preparación de (¬) puppehenona a partir de terpencides bicíclicos, según las reivindicaciones 1 y 2, caracterizado por la deshidratación de (15,2R,4a5,8a5) 2 [(decahidro 2 hidroxi 2,5,5,5a tetrametil 1 naftalenil)acetiloximetil] 4.5 di O bencil 1 O tertbutildimetilsilil 1,4,5 bencenotriol (12) con cloruro de tionilo para dar (15,4a5,8a5) 2 [1,4,4a,5,6,7,8,3a octahidro 2,5,5t8a tetrametil 1 naftalenil)acetiloximetil] 4,5 di O bencil 1 O tert butildimetilsilil 1,4,5 bencenotriol (13a) y (15,4a5,8a5) 2 [(decahidro 5,5,5a trimetil 2 metilen 1 naftalenil)acetiloximetil] 4,5 di O bencil 1 O tertbutildimetilsilil 1,4,5 bencenotriol (13b) con un 94% de rendimiento.
 - 4. Procedimiento para la preparación de (+) puupehenona a partir de terpenoidea bidclicos, aegún las reivindicaciones 1 a 3, caracterizado por la formación de (15,425,825) 6 [(1,4,42,5,6,7,8,82 octahidro 2,5,5,82 tetrametil 1 nafralenil]metilen] 3,4 dibenciloxi 2,4 ciclohexadienona (14a) y (15, 425, 625) 6 [(Docahidro 5,5,82 trimetil 2 metilen 1 nafralenil)metilenj 3,4 dibenciloxi 2,4 ciclohexadienona (14b)

45

40

50

(Ver Esquema en página siguiente)

55

60

en un 71% de rendimiento, mediante tratamiento de una mezcla de (18,488,885) 2 - [1,4,48,5,6,7,8,83 - octahidro - 2,5,5,8a - tetrametil - 1 - naftalenil)acetiloximetil] - 4,5 - di - O - bencil - 1 - O - tert - butil-dimetilsilil - 1,4,5 - bencenotriol (132) y (18,488,838) 2 - [(decahidro - 5,5,8a - trimetil - 2 - metilen - 1 - naftalenil)acetiloximetil] - 4,5 - di - O - bencil - 1 - O - tertbutildimetilsilil - 1,4,5 - bencenotriol (13b) con fluorotro de tetrabutilamonio.

- 5. Procedimieuro para la preparación de (+) puupehanona a partir de terpenoides bicíclicos, según ha reivindicaciones 1 a 4, caracterizado por la reducción de la mexcla de (18,4a8,8a5) 6 [(1,4,4a,5,6,7,8,8a-octahidro 2,5,5,8a tetrametil 1 naftalenil)metilen] 3,4 dibenciloxi 2,4 ciclohexadienona (14a) y (18,4a8,8a5) 6 [(decahidro 5,5,8a trimetil 2 metilen 1 naftalenil)metilen] 3,4 dibenciloxi 2,4 ciclohexadienona (14b) con borohidruro sódico para dar un 91% de los fenoles (18,4a5,8a5) 2 [(1,4,4a.5,6,7,8,8a octahidro 2,5,5,8a tetrametil 1 naftalenil)metil] 4,5 di O bencil 1,4,5 bencenotriol (15a) y (1s, 4a5, 8a5) 2 [(Decahidro 5,5,8a trimetil 2 metilen 1 naftalenil)metil] 4,5 di O bencil 1,4,5 bencenotriol (15b).
- 6. Procedimiento para la preparación de (+) puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1 a 5, caracterizado por la transformación de la mezda de (15,4a5,8a5) 2 [(1,4,4a.5,6,7,8,3a octahidro 2,5,5,8a tetrametil 1 naftalenil)metil] 4,5 di O bencil 1,4,5 bencenotriol (15a) y (1a,4a5,8a5) 2 [(decahidro 5,5,8a trimetil 2 metilen 1 naftalenil)metil] 4,5 di O bencil 1,4,5 bencenotriol (15b) en la correspondiente de (4a5,6a,6a,12ah,12ab,12b5) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a bencenotriol (15b) en la correspondiente de (4a5,6a,6a,12ah,12ab Decahidro 6 fenilselenil 4,4,6a,12b tetrametil 9H benzo[a]xanteno (16) y (4a5,6a,12a,12b5) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b Decahidro 6a fenilselenil 4,4,12b trimetil 9H benzo[a]xanteno (19), con un rendimiento total del 91%, mediante tratamiento con N fenilselenoftalimida y claruro estánnico.
 - 7. Procedimiento para la preparación de (+) puupchenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1 a 6, caracterizado por la formación de (4a5.6aR.12aR.12bS) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b-Decahidro 4,4,6a,12b tetrametil 2H benzo[a]xanten 9,10 diol (18), con un rendimiento del 75%, por reducción de la mezcla de 4a5.6R.6aR.12aR.12bS) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a, 12b decahidro 6 fenilselemil 4,4,6a,12b tetrametil 9H benzo[a]xanteno (18) y (4a5.6aR.12aR.12bS) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b decahidro 6a fenilselemil 4,4,12b trimetil 9H benzo[a]xanteno (19) con níquel Raney.
- 8. Procedimiento para la preparación de (+) puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según la reivindicación 1, caracterizado por la formación de drimenal (4) con un 70 % de rendimiento, mediante oxidación de () drimenol (3) con clorocromato de piridinio.
- 3. Procedimiento para la preparación de (+) puupehenona a parti: de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1 y 8, caracterizado por la formación de (13,4a5,8a5) 2 (1,4,4a,5,6,7,8,8a Octahidro 2,5,5,8a tetrametil 1 naftalenil)acetilocimetil 4,5 di O bencil 1 O tert butildimetilsilil 1,4,5 bencenotriol (13a), con un 70% de rendimiento total, mediante tratamiento de 1,2 Di O bencil 4 bromo 5 O tert butildimetilsilibencenotriol (10) con tert butil litio, posterior adición de drimenal (4), seguida de acetilación del crudo con arhidrido acético y piridina.
- 10. Procedimiento para la preparación de (÷)-puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1, 8 y 9, caracterizado por la formación de (15,4a5,8a5) 6-[(1,4,4a,5,6,7,8,8a-Octahidro-2,5,5,8a-tetrametil-1-naftaleuil)metilen]-3,4-dibenciloxi-2,4-ciclohexadienona (14a) en un 75 % de rendimiento, mediante tratamiento de (15, 4a5, 8a5) 2-[1,4,4a,5,6,7,8,8a-Octahidro-2,5,5,8a-tetrametil-1-naftalenil)acctiloximetil]-4,5-di-O-bencil-1-O-tert-butildimetilsilil-1,4,5-bencenotriol (13a) con fluoruro de tetrabutilamonio.
- 11. Procedimiento para la preparación de (+)-punpehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1, y 8 a 10, caracterizado por la reducción de (13,4-a5,6a5) 6-[(1,4-a,5,6,7,8,6a-Octahidro-2,5,5,8a-tetrametil-1-naftalení)metilen]-3,4-dihenciloxi-2,4-ciclohexadicanna (14a) con borohidruro sódico para dar un 90 % del fenol (15,4-a5,8-a5) 2-[(1,4,4-a,5,6,7,8,8a-octahidro-2,5,5,8a-tetrametil-1-so naftalení)metil]-4,5-di-O-bencil-1,4,5-bencenotriol (15a).
- 12. Procedimiento para la preparación de (+) puupchenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reiviudicaciones 1 y 8 a 11, caracterizado por la transformación de (15,425,825) 2 [(1,4,4a,5,6,7,8,8a octahidro 2,5,5,8a tetrametil 1 nattalenil)metil] 4,5 di O bencil 1,4,5 bencenatriol (15a) en (4a8,6R,6aR,12aR,12bS) 1,2,3,4,4a,5,5,6a,12a,12b Decahidro 6 fenilselenil 4,4,6a,12b tetrametil 9H benzo[a]xanteno (16), con un rendimiento del 66%, modiante tratamiento con N fenilselenioftalimida y claruro estánnico.
- 13. Procedimiento para la preparación de (+) punpebenone a partir de terpenoides biciclicas, según las reivindicaciones 1 y 8 a 12, caracterizado por la formación de (4a5,6aR,12aR,12bS) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b Decahidro 4,4,6a,12b tetrametil 2H benzo alxanten 9,10 diol (18), con un rendimiento del 75%, por reducción de (4a5,6R,6aR,12aR,12bS) 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b deca-

- hidro 6 fenilselenil 4,4,6a,12b tetramotil 9H benzo[a]xanteno (16) con niquel Rancy.
- 14. Procedimiento para la preparación de (+)-puupehenona a portir de terpenoides bicíclicos, según los reivindicaciones 1 y 8 a 13. caracterizado por la transformación de (4aS,6aR,12aR,12bS) 5 1,2,3,4,4a,5,6,6a,12a,12b-Decahidro-4,4,6a,12b-tetrametil-2H-benzo(a]xanten-9,10-diol (18) en (+)puupehenona (1), mediante oxidación en medio akalino.
- 15. Procedimiento para la preparación de (+)-puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1, 2 y 9, curacterizado por la formación de 3,4-Dibencilombenvaldehido (8) a partir de aldehido protocatecuico (5) en un 92 % con bromuro de bencilo.
- 16. Procedimiento para la preparación de (+)-puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1, 2, 9 y 15, caracterizado por la transformación de 3,4-Dibenciloxibenzaldehido (6) en 1,2-Di-O-bencil-4-O-formilbencenotriol (7) con un 95 % de rendimiento, mediante tratamiento con m-cloroperbenzoico.
- 17. Procedimiento para la preparación de (+)-puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1, 2, 9, 15 y 16, caracterizado por la hidrólisis con hidróxido sódico en memol de 1,2-Di-O-bencil-4-O-formilbencenotriol (7) para originar 3,4-Dibenciloxifenol (8) con un 96% de rendimiento.
- 18. Procedimiento para la preparación de (+)-puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1, 2, 9 y 15 a 17, carocterizado por la transformación de 3,4-Dibenciloxifenol (8) en 1,2-Di-O-bencil-d-O-tert-butildimetilsilibencenotriol (9), con un rendimiento del 92%, mediante tratumiento con cloruro de tert-butildimetilsililo.
- 19. Procedimiento para la preparación de (+) puupehenona a partir de terpenoides bicíclicos, según las reivindicaciones 1, 2, 9 y 15 a 18, caracterizado por la bromación de 1,2 Di O bencil 4 O tert butildimetifsilibencenotriol (9) con N bromosuccinimida para dar 1,2 Di O bencil 4 bromos 5 O tert butildimetifsilibencenotriol (10) con un 97% de readimiento.

35

40

16

30

55

٩ø



26.02.99

🛈 ES 2 127 69	(
---------------	---

(1) N.º solicitud: 9601891

Pecha de presentación de la solicitud: 02.08.96

32) Fecha de prioridad:

INFORME SOBRE EL ESTADO DE LA TECNICA

(5) Int. Cl. ⁶ : C07D 311/92			
DOCUMENTOS RELEVANTES			
Categoria	Documentos citados	Reivindicaciones afectadas	
A	Tetrahedron Letters, nº 18, páginas 1525-1528, 1978. TRAMMELL, G.L. "The total synthesis of (+)-puupehenone".	1	
1 1			
X: de Y: 66 m	goria de los documentos citados particular relevancia O: reforido a divulgación no escrito particular relevancia combinado con otro/s de la P: publicado entre la fecha de prioridad y la de la solicitud de la solicitud E: documento anterior, pero publicado despue de presentación de la solicitud		
	para todas las reivindicaciones para las reivindicaciones nº:		
Fools d	rentime of the deliter.	F	

P. Fernández Fernández

1/1

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
D BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
COTHER:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.